🦒 행성의 대기



06-1 탈출 속도

1. 역학적 에너지 보존 법칙 마찰이나 공기의 저항이 없으면 역 학적 에너지는 항상 일정하게 보존된다.

$$E_{\mathbf{k}} + E_{\mathbf{P}} = \frac{1}{2}mv^2 + mgh =$$
일정

- ① 운동 에너지 : 물체가 운동할 때 가지는 에너지 $ightharpoonup E_{\mathbf{k}} =$ $\frac{1}{2}mv^2$
- ② 위치 에너지: 물체가 기준면으로부터의 위치에 따라 가 지는 에너지 $ightarrow E_{
 m P} = mgh$ 위치 에너지 공식 $(E_{
 m p} = mgh)$ 운 지표 부근에서만 성립한다.
- 2. 탈출 속도 천체의 질량이 클수록, 반지름이 작을수록 탈출 속도가 크다.
 - ① 탈출 속도와 역학적 에너지: 물체가 행성에서 무한히 멀 어지면 운동 에너지와 위치 에너지가 0이 되므로 역학 적 에너지는 0이 된다. 따라서 <mark>탈출에 필요한 속도(v)는</mark> 역학적 에너지(E)가 0이 될 때의 속도이다.

$$E = E_{\rm k} + E_{\rm P} = \frac{1}{2} m v^2 + \left(-G \frac{mM}{R} \right) = 0$$

② 탈출 속도: 어떤 물체가 행성의 중력을 이기고 무한히 먼 곳까지 가기 위한 최소한의 초기 속도 $\rightarrow v = \sqrt{\frac{2GM}{R}}$

꼭! 나오는 자료





초기 속도가 7.9km/s 가 되면 지구 주위를 원 궤도 운동하게 되고 11.2km/s 이상이 되 면 지구 바깥으로 영원 히 날아간다.

06-2 분자 구조와 성질

1. 평균 운동 에너지량과 분자량

- ① 원자량: 질량수 12인 탄소를 기준으로 다른 원자들의 이산화탄소(cq)의 분자량은— 질량을 상대적으로 나타낸 것 12+16+16이 므로 나이다.
- ② 분자량: 분자를 구성하는 모든 원자의 원자량을 합한 값
- ③ 기체 분자의 평균 운동 속도 : 온도(T)가 높을수록, 분자 량(m)이 작을수록 운동 속도가 크다. $\rightarrow v \propto \sqrt{\frac{T}{m^2}}$
- ④ 기체 분자의 평균 운동 에너지 : 기체의 종류에 관계없이 절대 온도(T)에 비례한다. $\rightarrow E_{\mathbf{k}} = \frac{1}{2} m v^2 \propto T$

2. 기체 분자의 구조와 끓는점

① 기체 분자의 구조: 행성의 대기를 구성하는 기체 분자는 분자 구조에 따라 무극성 분자와 극성 분자로 나뉜다.

무극성	분자 구조가 대칭 구조로, 전기적으로 극성을 띠지 않는다.
분자	예 수소, 산소, 질소, 메테인, 이산화탄소 등
극성	분자 구조가 비대칭 구조로, 전기적으로 극성을 띤다.
분자	⑥ 물, 암모니아 등

물 분자는 극성이 매우 커서 다른 극성 물질을 잘 녹인다.

② 끓는점: 분자량이 비슷할 때 극성 분자는 무극성 분자보 다 분자 간의 인력이 강하므로 끓는점이 높다.

행성 대기의 차이

보충 🗰 기체 분자의 평균 속도가 행성의 탈출 속도보다 작으면 그 기 체는 행성의 대기 성분으로 남는다.

지구형 행성

행성의 반지름

행성의 질량이 작아 행성의 탈출 속도가 작다.

- 태양과 가까워 온도가 높아 기체의 평균 분자 운동 에너지가 크다.
- 분자량이 작은 기체는 평균 운동 속도가 빨라 행성을 탈출했다.
- 질소, 산소, 이산화탄소 등의 무거운 기체가 대기를 이룬다.
- 행성의 질량 행성의 반지름

목성형 행성

- 태양과 멀어 온도가 낮아 기체의 평균 분자 운동 에너지가 작다.
- 분자량이 작은 기체도 탈출 속도를 넘지 못해 행성을 탈출하 지 못했다.
- 온도가 낮아 끓는점이 높은 분자는 기체가 되지 않는다.
- 수소와 헬륨 등의 가벼운 기체가 대기를 이룬다.

핵심 문제로 개념 마무리

♦ 바른답·알찬풀이 p.34

265 행성의 탈출 속도에 영향을 주는 요인을 〈보기〉에서 모두 고 르시오.

→ 보기 ⊢

ㄱ. 행성의 질량

ㄴ. 행성의 반지름

ㄷ. 기체의 분자량

ㄹ. 행성의 표면 온도

266 다음 설명 중 옳은 것은 O표, 옳지 <u>않은</u> 것은 ×표 하시오.

- (1) 같은 온도에서 기체 분자량이 작을수록 운동 속도가 빠르다. … (
- (2) 원자가 서로 공유 결합하여 분자를 이룰 때 전자들이 두 원자핵 주변에 균일하게 분포해 전기적으로 극성을 띠지 않는 분자를 무극성 분자라고
- (3) 무극성 분자는 극성 분자보다 끓는점이 높다.(

267 다음() 안에 들어갈 알맞은 말을 쓰시오.

- (1) 지구형 행성은 질량이 작아 탈출 속도가 ()고, 목성형 행성은 질 량이 커서 탈출 속도가 ()다.
- (2) 목성형 행성은 온도가 낮아 기체의 평균 분자 운동 에너지가 ()다.

내신 보석 기출문제

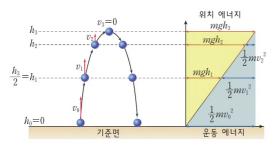


♦ 바른답·알찬풀이 p.34

06 - 1 탈출 속도

출제율 91%

그림은 역학적 에너지에 대해 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① h_0 에서 위치 에너지는 최대이다.
- $2h_1$ 에서 운동 에너지는 최대이다.
- ③ h_2 에서 역학적 에너지는 0이 된다.
- ④ h₃에서 위치 에너지는 최대가 된다.

269 출제율 85%

다음 중 역학적 에너지에 대한 설명으로 옳은 것은?(단, 마찰이나 공 기 저항은 무시한다.)

- ① 위치 에너지는 물체의 속력에 따라 달라진다.
- ② 운동 에너지는 물체의 높이에 따라 달라진다.
- ③ 물체가 떨어질 때 운동 에너지는 감소한다.
- ④ 물체가 떨어질 때 위치 에너지는 증가한다.
- (5) 물체가 떨어져도 역학적 에너지는 일정하다.

출제율 87%

다음 중 행성의 탈출 속도에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 지구보다 달의 탈출 속도가 더 크다.
- ② 총알의 속도는 지구의 탈출 속도보다 크다.
- ③ 태양계에서 토성의 탈출 속도가 가장 크다.
- ④ 지구형 행성이 목성형 행성보다 탈출 속도가 크다.
- ⑤ 행성의 질량에 대한 반지름의 비가 작을수록 탈출 속도가 크다.



출제율 95%

표는 태양계 행성의 물리적 특징을 나타낸 것이다.

행성	태양까지의 평균 거리(지구=1)	질량 (지구=1)	적도 반지름 (지구=1)	평균 밀도 (g/cm³)	자전 주기 (일)
수성	0.4	0.06	0.38	5.43	59.67
금성	0.7	0.82	0.95	5.24	243
지구	1	1.00	1.00	5.51	1.00
화성	1.5	0.11	0.53	3.93	1.03
목성	5.2	317.83	11.21	1.33	0.41
토성	9.5	95.16	9.45	0.69	0.44
천왕성	19.5	14.54	4.01	1.27	0.65
해왕성	30.1	17.15	3.88	1.64	0.77

태양계 행성 중 탈출 속도가 가장 큰 것은?

① 수성

② 금성

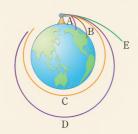
③ 지구

④ 목성

⑤ 토성

출제율 94% 통합형

그림은 뉴턴이 생각한 물체의 운동을 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① A를 머리 위로 던졌다면 지구 바깥으로 탈출했을 것이다.
- ② B 물체의 질량을 증가시키면 지구를 탈출할 수도 있다.
- ③ C는 공기와의 마찰이 있어도 계속 원운동한다.
- ④ D는 공기의 저항이 있어도 계속 포물선 궤도 운동을 한다.
- ⑤ E는 질량을 감소시켜도 지구 바깥으로 탈출한다.

Ħ

내신 보석 기출문제

273

출제율 85%

표는 태양계 천체의 탈출 속도를 나타낸 것이다.

천체	태양	수성	금성	지구	화성
탈출 속도(km/s)	617.7	4.3	10.4	11.2	5.0
천체	목성	토성	천왕성	해왕성	달
탈출 속도(km/s)	59.5	35,5	21.3	23.7	2.4

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

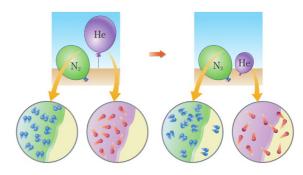
- ① 목성은 지구보다 약 60배 부피가 크다.
- ② 목성의 탈출 속도는 11.2km/s이다.
- ③ 지구에서 토성까지 가는 데는 35.5년이 걸린다.
- ④ 지구에서 5km/s로 출발하면 화성에 도착한다.
- ⑤ 지구를 벗어나는 것보다 수성을 벗어나는 것이 쉽다.

06 - 2 분자 구조와 성질

275

출제율 85%

그림과 같이 같은 온도에서 각각 같은 부피의 질소와 헬륨 기체를 넣어 고무풍선의 크기를 같게 만들었다. 시간이 지난 후 두 고무풍선의 크기를 비교해 보면 헬륨 기체가 들어 있는 풍선이 질소 기체가 들어 있는 풍선보다 크기가 더 작아졌다.



이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 질소는 원자이고 헬륨은 분자이다.
- ② 헬륨은 고무를 녹여 구멍을 크게 만든다.
- ③ 질소 기체의 분자량보다 헬륨의 분자량이 크다.
- ④ 질소 기체 쪽의 풍선에 구멍이 더 크게 나 있었다.
- ⑤ 헬륨 기체의 운동 속도가 질소 기체의 운동 속도보다 빠르다.

274

출제율 85% 신유형

그림 (가)는 지구에서 발사되는 아폴로 11호를, 그림 (나)는 달에 착륙한 달 착륙선의 모습을 나타낸 것이다.





(71)

(1.1)

달 착륙선은 아폴로 11호에 비해 크기가 작지만 지구로 다시 돌아올 수 있는 이유로 옳은 것은?

- ① 우주선 로켓의 화력이 좋기 때문
- ② 우주인의 탑승 인원수가 적기 때문
- ③ 우주선을 매우 가볍게 만들었기 때문
- ④ 지구보다 달의 탈출 속도가 작기 때문
- ⑤ 달에는 지구와 달리 대기가 없기 때문

276

출제율 92%

표는 몇 가지 원자의 원자량을 나타낸 것이다.

원자	Н	C	N	0	Ne
원자량	1.0	12.0	14.0	16.0	20.0

같은 온도에서 운동 속도가 가장 빠른 분자는?

- ① 네온(Ne)
- ② 질소(N_2)
- ③ 메테인(CH₄)
- ④ 수증기(H₂O)
- ⑤ 암모니아(NH₃)



277

출제율 93%

기체 분자와 관련된 화학적 특성으로 옳은 것을 \langle 보기 \rangle 에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. 질량이 큰 기체 분자일수록 평균 속도가 빠르다.
- L. 분자량이란 분자를 구성하는 원자들의 질량을 합한 값 이다
- 다. 평균 운동 에너지는 기체의 종류에 관계없이 온도에 비례한다.
- 글. 끓는점은 액체의 외부 압력과 액체의 증발에 의한 증기압이 같아지는 온도이다.

17, L

② L, E

③ ⊏, ⊒

47, L, E

⑤ ㄴ, ㄷ, ㄹ

280

출제율 93%

다음 중 분자 구조에 대한 설명으로 옳지 <u>않은</u> 것은?

- ① 극성 분자는 비대칭 구조를 갖는다.
- ② 극성 분자는 전기적으로 극성을 띠는 분자이다.
- ③ 무극성 분자는 전기적으로 극성을 띠지 않는 분자이다.
- ④ 분자의 화학식이 같아도 구조에 따라 극성 유무가 달라진다.
- ⑤ 분자량이 비슷할 때 극성 분자가 무극성 분자보다 끓는점 이 낮다.

278

출제율 90%

표는 몇 가지 물질의 분자량과 끓는점을 나타낸 것이다.

극성 분자			무극성 분자		
화학식	분자량	끓는점(°C)	화학식	분자량	끓는점(°C)
CO	28	-192	N_2	28	-196
IC1	162	97	Br_2	160	59

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 분자량이 작을수록 끓는점이 높다.
- ② 액체 질소는 상온에서 끓지 않는다.
- ③ ICl과 Br₂는 주로 대기 중에 분포한다.
- ④ 분자의 끓는점은 분자량 및 극성 유무와 관련이 있다.
- ⑤ 분자량이 비슷할 때 무극성 분자가 극성 분자보다 끓는점 이 더 높다.

279

출제율 90%

표는 행성의 대기를 이루는 기체 분자의 끓는점을 나타낸 것이다.

분자	수소	헬륨	메테인	암모니아	질소
끓는점(°C)	-252.6	-269	-161	-33.4	-196

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 끓는점이 가장 높은 것은 헬륨이다.
- ② 분자 간의 인력은 수소가 가장 세다.
- ③ 녹는점은 메테인이 가장 높을 것이다.
- ④ 수소와 헬륨은 지구 표면에서 액체로 존재하지 않는다.
- (5) -50°C 인 행성에서는 암모니아가 기체 상태로 존재한다.

281 출제율 90%

표는 지구와 목성의 대기 성분을 나타낸 것이다.

지구	질소(N ₂), 산소(O ₂) 등
목성	수소(H ₂), 헬륨(He) 등

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 지구 대기 성분의 원자량은 목성 대기보다 작다.
- ② 지구 대기 성분의 분자량은 목성 대기보다 작다.
- ③ 목성의 대기는 주로 극성 분자로 이루어져 있다.
- ④ 기체가 행성을 탈출하는 속도는 목성이 더 크다.
- ⑤ 온도가 같다면 지구 대기의 운동 속도가 더 빠르다.



06-3 행성 대기의 차이

출제율 92%

그림은 수성과 달의 모습을 나타낸 것이다.





수성과 달의 표면에 운석 충돌에 의한 구덩이가 많은 이유로 옳은 것은?

- ① 행성이 빠르게 자전하기 때문
- ② 다른 행성보다 질량이 크기 때문
- ③ 단단한 암석으로 이루어져 있기 때문
- ④ 행성의 공전 궤도가 태양에서 멀기 때문
- ⑤ 행성의 탈출 속도가 작아 물과 대기가 없기 때문

출제율 90% 서술 형

수성과 달은 지구와 달리 대기가 없다. 그 이유를 탈출 속도와 관련지 어 서술하시오. [5점]

출제율 92%

목성형 행성의 대기에 대한 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고른 것은?

- ─ 보기 ├
- ㄱ. 대기가 거의 없거나 적다.
- ㄴ. 분자량이 큰 기체로 이루어져 있다.
- ㄷ. 주로 수소나 헬륨으로 이루어져 있다.
- 리, 끓는점이 높은 분자는 기체가 되지 않는다.
- ① 7, L
- ② ㄴ, ㄹ
- ③ ⊏, 큰

- (4) ¬, L, E (5) ¬, L, E, =

출제율 92%

표는 태양계에 있는 두 행성의 특징을 나타낸 것이다.

A	• 질량이 비교적 작다. • 물과 대기가 풍부하다.
В	주로 기체로 이루어져 있다.태양계 행성 중 부피가 기장 크다.

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① A는 금성이다.
- ② A는 목성형 행성에 해당한다.
- ③ A의 대기는 주로 분자량이 작은 기체로 구성된다.
- ④ B는 질량이 커서 행성의 탈출 속도가 크다.
- ⑤ B는 질소, 산소 등의 기체가 주성분이다.

출제율 90%

표는 행성의 대기를 이루는 기체를 나타낸 것이다.

행성	금성	지구	목성	토성
대기 주성분	이산화탄소	질소, 산소	수소, 헬륨	수소, 헬륨

행성의 대기를 이루는 기체에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 목성은 분자량이 큰 기체로 이루어져 있다.
- ② 금성은 분자량이 작은 기체로 이루어져 있다.
- ③ 기체의 탈출 속도는 금성보다 목성이 더 크다.
- ④ 기체의 탈출 속도는 토성보다 지구가 더 크다.
- ⑤ 천왕성과 해왕성의 대기는 주로 이산화탄소로 이루어져 있을 것이다.

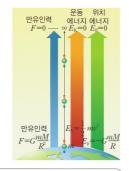
내신 완성 1등급문제



♦ 바른답·알찬풀이 p.35

정답률 30%

오른쪽 그림은 지구의 만유인력과 역학적 에너지를 나타낸 것이다. 이에 대한 설명 으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고른 것은?



- ㄱ. 지구에서 멀어질수록 위치 에너지는 증가한다.
- 나. 지구에서 멀어질수록 역학적 에너지는 증가한다.
- 다. 역학적 에너지를 이용하여 탈출 속도를 구할 수 있다.
- \bigcirc
- (2) L
- (3) □

- ④ ¬, ⊏
- (5) L. C

정답률 25%

표는 여러 행성의 물리적 조건의 상대값을 나타낸 것이다.

구분	A	В	С	D	Е
반지름	1	2	1	2	1
행성의 질량	1	1	2	1	2
표면 온도	1	1	2	2	1

대기의 주성분을 이루는 기체의 분자량이 가장 큰 행성으로 옳은 것은?

- \bigcirc A
- ② B
- (3) C

- \bigcirc 4) D
- (5) E

정답률 35%

다음 중 태양계 행성들의 대기를 이루는 주요 기체들의 특징으로 옳지 않은 것은?

- ① 수소 분자는 동일한 원자가 공유 결합한다.
- ② 헬륨은 안정된 구조이며 단원자 상태로 존재한다.
- ③ 메테인은 수소 원자 2개가 질소 원자와 공유 결합한다.
- ④ 암모니아는 수소 원자 3개가 질소 원자와 공유 결합한다.
- ⑤ 이산화탄소는 산소 원자 2개가 탄소 원자와 공유 결합한다.

서술형 문제

290

정답률 30%

다음 글은 행성의 대기 성분이 다른 이유를 나타낸 것이다.

A: 지구의 대기는 질소, 산소 등으로 이루어져 있지만 금 성은 이산화탄소. 목성은 수소와 헬륨 등으로 이루어져 있어, 왜 그럴까?

B: 그건 중력 때문이지. 기체도 질량을 가지므로 행성의 중력에서 자유로울 수 없어.

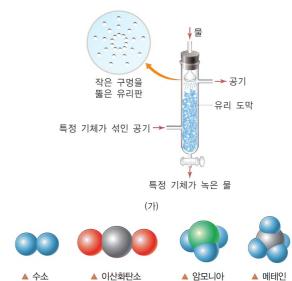
A: 그럼 중력에 영향을 주는 요소들이 결국 대기의 성분을 결정한다는 뜻이군.

B: 그렇지. 그리고 기체 자체의 특징이나 기체의 운동에 영향을 주는 요소들도 대기 성분에 영향을 주게 되지.

행성의 대기 성분에 영향을 줄 수 있는 요소들을 서술하시오. [10점]

정답률 25%

그림 (가)는 기체를 거르는 장치를, 그림 (나)는 여러 기체 분자의 구조 를 나타낸 것이다.



(가)와 같은 장치로 거를 수 있는 기체를 (나)에서 골라 쓰고, 그 이유 를 서술하시오. [10점]